

(19)



Eur pâisches Patentamt

European Patent Office

Office uropéen des brevets



(11)

EP 0 797 265 A2

(12)

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:  
24.09.1997 Patentblatt 1997/39

(51) Int. Cl.<sup>6</sup>: H01M 4/86, H01M 8/10

(21) Anmeldenummer: 97104134.8

(22) Anmelddatag: 12.03.1997

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
DE FR GB IT NL

(30) Priorität: 23.03.1996 DE 19611510

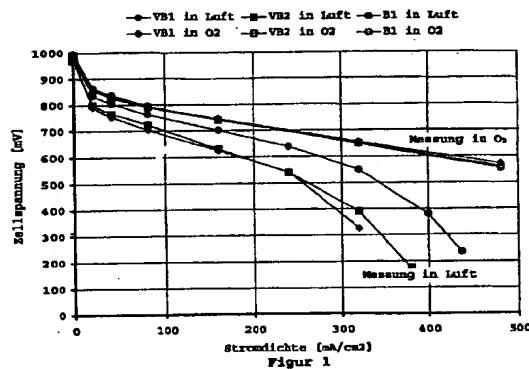
(71) Anmelder: Degussa Aktiengesellschaft  
60311 Frankfurt (DE)

(72) Erfinder:

- Fischer, Andreas  
60386 Frankfurt/M. (DE)
- Wendt, Hartmut, Prof.Dr.  
64807 Dieburg (DE)
- Zuber, Ralf, Dr.  
63762 Grossostheim (DE)

### (54) Gasdiffusionselektrode für Membranbrennstoffzellen und Verfahren zu ihrer Herstellung

(57) Die Erfindung betrifft eine poröse Gasdiffusionselektrode für Membranbrennstoffzellen auf einer ionenleitenden Polymermembran sowie ein Verfahren zu ihrer Herstellung. Die erfindungsgemäße Elektrode enthält einen feinteiligen Elektrokatalysator, der in einem protonenleitenden Ionomer dispergiert ist und weist eine Porosität zwischen 40 und 75% auf. Sie liefert gegenüber bekannten Elektroden wesentlich verbesserte Leistungsdaten. Die Elektrode kann durch Verwendung von Porenbildnern hergestellt werden, die bei der Rückprotonierung der ionenleitenden Polymere mit Schwefelsäure aufgelöst oder durch Temperatureinwirkung zersetzt werden.



**Beschreibung**

Die Erfindung betrifft eine poröse Gasdiffusionselektrode für Membranbrennstoffzellen auf einer ionenleitenden Polymermembran sowie ein Verfahren zu ihrer Herstellung. Der Einsatz von Gasdiffusionselektroden für Brennstoffzellen ist seit langem Stand der Technik. Für die Membranbrennstoffzelle wurden unter Verwendung von Elektrokatalysatoren auf der Basis von Platinbeziehungsweise Platinlegierungskatalysatoren auf leitfähigen Kohlenstoffträgern mehrere Verfahren zur Herstellung dieser Elektroden entwickelt.

Die Optimierung des Kontaktes der drei Phasen Katalysator/Elektrolyt/Gas erweist sich gerade bei einem Festelektrolytsystem, wie es die Membranbrennstoffzelle mit einer ionenleitenden Membran als Elektrolyt darstellt, als besonders schwierig. Herkömmliche Gasdiffusionselektroden für den Einsatz in sauren Brennstoffzellen (z. B. der phosphorsauren Brennstoffzelle) werden im allgemeinen aus einer Mischung aus Polytetrafluorethylen (PTFE) und einem Elektrokatalysator aus platiniertem Ruß hergestellt, die auf eine Gasverteilerstruktur aufgezogen wird. Nach einem Tempervorgang erhält man so eine poröse, oberflächenreiche und teils hydrophile, teils hydrophobe Struktur der Elektrode, die im Betrieb in einer Brennstoffzelle mit einem flüssigen Elektrolyten einen guten Zugang der Arbeitsgase zu den elektrochemisch aktiven Zentren bei gleichzeitiger guter Benetzung durch den Elektrolyten ermöglicht. Der Zutritt des flüssigen Elektrolyten in die Tiefe der Elektrode erschließt eine ausreichend hohe Anzahl dieser elektrochemisch aktiven Zentren.

Eine Membranbrennstoffzelle besteht aus einer Membran aus einem ionenleitenden Polymer, im folgenden auch kurz als Ionomer bezeichnet, mit beidseitig aufgebrachten Gasdiffusionselektroden als Kathode beziehungsweise Anode der Brennstoffzelle. Kathode und Anode enthalten geeignete feinteilige Elektrokatalysatoren zur Beschleunigung der Oxidation des Brennstoffes, in der Regel Wasserstoff, an der Anode und Reduktion des Sauerstoffs an der Kathode. Die Polymermembran bildet den Elektrolyten. Die Stromleitung durch die Membran erfolgt durch Transport von Protonen.

Als katalytisch aktive Komponente des Elektrokatalysators wird bevorzugt Platin verwendet, welches noch mit einem oder mehreren Metallen der Gruppen VB, VIB, VIII und IB des Periodensystems der Elemente legiert sein kann. Die optimale Teilchengröße der katalytisch aktiven Legierungspartikel liegt im Bereich zwischen 2 und 10 nm. Zur Verwendung in den Elektroden von Brennstoffzellen werden die katalytisch aktiven Komponenten als Trägerkatalysatoren eingesetzt, das heißt die Legierungspartikel werden auf feinteiligen, elektrisch leitfähigen Kohlenstoffmaterialien wie zum Beispiel Ruß abgeschieden und in dieser Form in die Elektroden eingearbeitet. Alternativ besteht jedoch auch die Möglichkeit, die Legierungspartikel ohne Träger direkt in das Elektrodenmaterial einzubringen.

In einer Membranbrennstoffzelle ist der Zugang des Elektrolyten in die Tiefe der Elektrode nicht ohne weiteres möglich. Die sogenannte Drei-Phasen-Zone bleibt ohne besondere Vorkehrungen auf den Bereich der Berührungsflächen zwischen Membran und Elektroden beschränkt.

Aus der US 4,876,115 ist ein Verfahren zur Modifizierung kommerzieller Gasdiffusionselektroden bekannt, welche gewöhnlich in flüssigen Elektrolytsystemen eingesetzt werden. Diese Elektroden enthalten als Bindemittel hydrophobe Partikel aus polymerem PTFE, welches gleichzeitig die Benetzungseigenschaften der Elektrode reguliert und die Porosität der Elektrodenschicht stabilisiert. Zur Verbesserung des Kontaktes der drei Phasen Katalysator/Elektrolyt/Gas wird die vorgefertigte Elektrode mit einer Lösung eines protonenleitenden Materials durch Besprühen getränkt und dann mit der besprühten Seite mit der protonenleitenden Membran in Kontakt gebracht. Die Porosität der Elektrode wird nur durch die Zwischenräume zwischen den Partikeln des Elektrokatalysators und des hydrophoben PTFE gebildet.

Wird die Elektrode mit einem Ionomer als protonenleitendes Material getränkt, so werden durch diese Vorbehandlung nur etwa 10 µm der Tiefe der Elektrode vom Elektrolyten erreicht. Dadurch bleibt ein Großteil des Elektrokatalysators in der im allgemeinen 100 bis 200 µm dicken Elektrode elektrochemisch ungenutzt. Mit diesen Elektroden können bei Flächenkonzentrationen von 0,35 bis 0,5 mg Pt/cm<sup>2</sup> ähnliche Leistungsdaten wie mit konventionellen Elektroden mit Flächenkonzentrationen von 4 mg Pt/cm<sup>2</sup> erzielt werden. Allerdings ist die maximale Konzentration bei Verwendung von Trägerkatalysatoren wegen der nur etwa 10 µm dicken elektrochemisch nutzbaren Schichtdicke auf Werte von etwa 0,5 mg Pt/cm<sup>2</sup> beschränkt. Eine Leistungssteigerung durch Erhöhung der Flächenkonzentration an Katalysator ist damit nur im geringen Umfang möglich. Das schließt solche Elektroden von Anwendungen aus, die nach heutigem Kenntnisstand Katalysatorkonzentrationen von 4 mg Pt/cm<sup>2</sup> und mehr erfordern, wie es zum Beispiel bei der Direkt-Methanol-Brennstoffzelle notwendig ist. Zur Herstellung solcher Elektroden mit höheren, elektrochemisch nutzbaren Konzentrationen muß zu trägerfreien Katalysatoren übergegangen werden.

Von S. Escribano et al. (Editions de l'École Polytechnique de Montréal 1995, Seiten 135 - 143) wird die Herstellung von Elektroden für Membranbrennstoffzellen durch Sprühen einer Dispersion aus gelöstem Ionomer, Elektrokatalysator und PTFE auf die erwärmte Membran beschrieben. Die Elektroden sind nur wenige Mikrometer dick und weisen Poren mit Porenradien von etwa 50 nm auf. Auf die Elektrodenschichten werden abschließend Gasverteilerstrukturen heiß aufgepreßt. Dabei werden Temperaturen nahe dem Schmelzpunkt des PTFE (320 - 360°C) angewendet, um die PTFE-Partikel zu versintern. In diesen Elektroden dient PTFE als Binder und Hydrophobierungsmittel. Gemäß der US 5,211,984 verzichtet man auf PTFE als Binder und Hydrophobierungsmittel und erzielt eine nicht

selbsttragende Elektrode, die nur aus Katalysator und Ionomer besteht. Hierzu trägt man in einer Verfahrensvariante eine Suspension aus gelöstem Ionomeren und platiniertem Ruß auf einen PTFE-Träger auf, trocknet und verpreßt die vorformierte Elektrode mit dem PTFE-Träger auf eine Membran. Anschließend kann der PTFE-Träger rückstandslos abgezogen werden. Die Elektrode von etwa 10 µm Dicke haftet nach dem Heißpreßvorgang sehr gut auf der Membran.

Die so hergestellte Elektrode besteht aus einer dichten Schicht aus Ionomerem und Elektrokatalysator. Die Elektrodenschicht enthält also im wesentlichen keine Poren und auch keine hydrophoben Zusätze. Die Elektrodenschicht ist daher auf eine maximale Dicke von 10 µm beschränkt. Diese maximale Schichtdicke gewährleistet noch einen ausreichend guten Transport des Sauerstoffs zu den Katalysatorpartikeln durch Diffusion durch das Ionomer. Bevorzugt wird eine Schichtdicke von weniger als 5 µm angestrebt. Auch diese Elektroden erzielen mit Flächenkonzentrationen von weniger als 0,35 mg Pt/cm<sup>2</sup> ähnliche Leistungsdaten wie konventionelle Elektroden mit Konzentrationen von 4 mg Pt/cm<sup>2</sup>. Allerdings lassen sich auch bei diesen Elektroden bei Verwendung von Trägerkatalysatoren kaum Leistungssteigerungen erzielen, da die Flächenkonzentration wegen der geringen Schichtdicke nicht wesentlich erhöht werden kann.

Ionomere Polymermembranen können in einer azidischen protonenleitenden H<sup>+</sup>-Form oder nach Austausch der Protonen gegen einwertige Ionen wie zum Beispiel Na<sup>+</sup> und K<sup>+</sup> in einer nichtazidischen Na<sup>+</sup>- oder K<sup>+</sup>-Form vorliegen. Die nichtazidische Form der Polymermembranen ist gewöhnlich gegenüber Temperaturbelastungen beständiger als ihre azidische Form. Für das Aufbringen der Elektrodenschichten werden die Membranen daher bevorzugt in ihrer Na<sup>+</sup>-Form verwendet - ebenso das in Lösung vorliegende Ionomer für die Elektrodenschicht. Im letzten Verfahrensschritt der Elektrodenherstellung wird das Polymermaterial durch sogenannte Rückprotonierung wieder in die azidische, protonenleitende Form überführt. Dies geschieht gewöhnlich durch Behandeln der Einheit aus Elektrode/Membran/Elektrode (EME-Einheit) in Schwefelsäure.

Gemäß der US 5,211,984 kann die Robustheit der Elektrodenschichten weiter verbessert werden, wenn das gelöste Ionomer in der zur Herstellung der Elektrodenschicht verwendeten Suspension aus Katalysator und Ionomerlösung in einer thermoplastischen Form vorliegt. Die thermoplastische Form wird durch Ionenaustausch der protonenleitenden Form des Ionomers mit zum Beispiel Tetrabutylammonium-Kationen erhalten.

Die US 4,469,579 beschreibt die Herstellung von porösen Elektroden auf Festelektrolytmembranen für die Verwendung in Natriumchlorid-Elektrolysezellen. Die Elektroden werden durch Besprühen der Membran mit einer Dispersion eines Elektrokatalysators in einer Lösung eines Ionomers hergestellt, wobei die Dispersion Porenbildner enthalten kann, um Poren für den Transport der bei der Elektrolyse gebildeten Gase zu erzeugen. Die Porenbildner werden nach Entfernung des Lösungsmittels, d.h. nach Trocknung der Elektroden aus diesen herausgelöst.

Als Porenbildner werden Oxide, Hydroxide, Nitrate oder Carbide verschiedener Elemente mit Teilchengrößen zwischen 0,025 mm und 3 mm vorgeschlagen. Bevorzugt werden faserförmige Porenbildner mit Längen bis zu 50 mm eingesetzt. Ein bevorzugter Porenbildner ist Zinkoxid, welches mit Natronlauge nach Trocknung aus der Elektrode herausgelöst wird.

Die DE-OS 15 46 701 (entsprechend US 3,385,780) offenbart ein Verfahren zur Herstellung einer porösen Elektrode für Brennstoffzellen. Gemäß diesem Verfahren wird ein feinteiliger Elektrokatalysator mit einem hydrophoben Polymer und einem Füllstoff zur Herstellung einer ersten Mischung innig vermischt. Eine zweite Mischung wird ohne den Elektrokatalysator hergestellt. Beide Mischungen werden in zwei getrennten Schichten in eine Presse eingeführt und dann bei einem Druck zwischen 350 und 840 bar verpreßt.

Anschließend wird der Füllstoff entfernt, so daß ein einziger poröser Körper entsteht. Bei dem Füllstoff bzw. Porenbildner handelt es sich entweder um ein thermisch zersetzbares Material oder um ein Material, welches sich mit einer starken Base entfernen läßt. Als mögliche Füllstoffe werden Ammoniumoxalat, Ammoniumcarbonat, Kieselergel, Tonerde und Calciumcarbonat genannt. Als wasserabstoßendes Polymer wird zum Beispiel Polytetrafluorethylen verwendet.

Die DE-OS 15 46 701 macht keine Aussage über die erzielten Porositäten der Elektroden. Aufgrund des hohen Preßdruckes ist jedoch davon auszugehen, daß das Elektrodenmaterial an sich sehr kompakt ist und seine Porosität sich nur aus den durch den Füllstoff hervorgerufenen Poren zusammensetzt.

Die EP 0 622 861 A1 beschreibt ebenfalls eine Membran-Elektrodenstruktur. Zur Herstellung der Elektrode wird eine sogenannte Tinte aus einer 5 %igen Ionomerlösung in 50 % Isopropanol, 25 % Methanol und 20 % Wasser, 1-5 Methoxy, 2-Propanol und Pt/C-Katalysator (20 Gew.-% Pt auf Vulcan-Ruß) hergestellt. Die Tinte wird mit Hilfe eines Siebdruckverfahrens auf die Polymermembran aufgebracht. Elektrodenbeschichtung und Membran werden anschließend bei 127°C unter einem Druck von 20,7 bar miteinander verpreßt. In der Beschreibung dieser Patentanmeldung wird angeführt, daß die Elektrodenbeschichtung porös sein sollte. Es werden mittlere Porendurchmesser von 0,01 bis 50 µm, bevorzugt 0,1 bis 30 µm und Porositäten von 10 bis 99 %, bevorzugt 10 bis 60 %, angegeben. Für den Fachmann ist jedoch klar, daß diese Porositäten mit dem offenbarten Herstellverfahren keinesfalls realisiert werden können. Das gilt sowohl für die Porendurchmesser als auch für die Porositäten.

Die Leistungsdaten von Brennstoffzellen hängen sehr stark von dem gewählten Oxidationsmittel ab. Maximale Werte werden bei Verwendung von reinem Sauerstoff erzielt. Beim Einsatz von Luft sinken die Leistungsdaten deutlich

ab.

Polymer electrolyte-Brennstoffzellen, die Gegenstand dieser Erfindung sind, sollen hauptsächlich als Stromlieferanten in Fahrzeugen eingesetzt werden. Hierbei wird angestrebt, die Brennstoffzellen mit Luft zu betreiben. Daher ist die Optimierung der Gasdiffusionselektroden für den Luftbetrieb von entscheidender Wichtigkeit für den erfolgreichen Einsatz von Brennstoffzellen als Energielieferanten in Kraftfahrzeugen. Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es, Gasdiffusionselektroden für Membranbrennstoffzellen anzugeben, die durch einen optimierten Kontakt der drei Phasen Katalysator/Elektrolyt/Gas wesentlich verbesserte Leistungsdaten im Luftbetrieb aufweisen. Außerdem soll ein Verfahren zur Herstellung dieser Gasdiffusionselektrode angegeben werden.

Diese Aufgabe wird gelöst durch eine poröse Gasdiffusionselektrode für Membranbrennstoffzellen auf einer protonenleitenden Polymermembran enthaltend einen feinteiligen Elektrokatalysator, welcher in einem protonenleitenden Polymer dispergiert ist. Die Elektrode ist dadurch gekennzeichnet, daß sie eine Porosität im Bereich zwischen 40 und 75% aufweist. Die Elektrode enthält keine hydrophoben Polymerbestandteile als Bindemittel.

Die protonenleitende Polymermembran besteht bevorzugt aus einem Fluorkohlenstoff-Vinylether-Copolymer, welches auch als Perfluorkohlenstoff bezeichnet wird. Eine solche Membran wird zum Beispiel unter dem Handelsnamen Nafion® von E.I. duPont vertrieben.

Die Elektrode ist sowohl als Kathode als auch als Anode geeignet. Als feinteilige Elektrokatalysatoren können alle auf dem Gebiet der Brennstoffzellen bekannten Katalysatoren als Trägerkatalysatoren oder trägerfreie Katalysatoren eingesetzt werden. Im Falle von Trägerkatalysatoren werden gewöhnlich feinteilige Ruße in graphitierter oder nicht graphitierter Form als Träger eingesetzt. Als katalytisch aktive Komponente dient Platin, welches mit weiteren Metallen wie Cobalt, Chrom, Wolfram, Molybdän, Eisen, Kupfer, Nickel und Ruthenium legiert sein kann. Ein bevorzugte Legierung ist zum Beispiel Platin/Cobalt/Chrom, welche mit Partikelgrößen im Bereich zwischen 2 und 10 nm auf den Rußern abgeschieden wird.

Die Elektrode kann Schichtdicken im Bereich zwischen 5 und 100 µm aufweisen. Unterhalb einer Dicke von 5 µm wird die Elektrode wegen ihrer hohen Porosität zunehmend unzusammenhängend. Oberhalb von 100 µm Dicke nimmt trotz der hohen Porosität die elektrochemische Nutzbarkeit der Schicht langsam ab.

Der große zur Verfügung stehende Schichtdickenbereich ermöglicht Flächenkonzentrationen an Elektrokatalysatoren zwischen 0,01 und 4 mg Pt/cm². Zu diesem Zweck können geträgerte Elektrokatalysatoren mit 5 bis 40 Gew.-% Platin bezogen auf das Gesamtgewicht des Katalysators eingesetzt werden. Das Gewichtsverhältnis zwischen dem Ionomer der Schicht und dem darin dispergierten feinteiligen Elektrokatalysator kann zwischen 1 : 1 bis 1 : 10 gewählt werden. Bevorzugt sind Gewichtsverhältnisse zwischen 1 : 1,5 und 1 : 5. Bei zu hohem Anteil des Ionomers am Gesamtgewicht der Elektrode wird die Zugänglichkeit der Katalysatorpartikel für die Gase beeinträchtigt. Ein zu geringer Ionomeranteil führt dagegen zu einer ungenügenden Einbindung der Katalysatorpartikel in das Ionomermaterial.

Zur Herstellung der erfundungsgemäßen Gasdiffusionselektrode wird eine Beschichtungsdispersion aus dem feinteiligen Elektrokatalysator in einer Lösung des ionenleitenden Polymers angesetzt und auf die zu beschichtende Polymermembran aufgesprührt.

Zu diesem Zweck wird die ionenleitende Polymermembran in einer nichtazidischen, temperaturstabilen Modifikation eingesetzt und während der Sprühbeschichtung auf eine Temperatur im Bereich zwischen 130 und 170°C erwärmt. Neben dem Elektrokatalysator wird der Beschichtungsdispersion ein Porenbildner oder eine Mischung verschiedener Porenbildner mit einer mittleren Korngröße im Bereich zwischen 0,1 und 10 µm zugefügt. Nach dem Trocknen der Elektrodenbeschichtung wird das Ionomermaterial der Anordnung aus Elektrode/Membran/Elektrode durch Behandeln mit einer Säure, gewöhnlich 1 N Schwefelsäure, in die protonenleitende Form überführt.

Bei dem Porenbildner kann es sich um einen Stoff handeln, der bei der notwendigen Rückprotonierung des Ionermaterials durch die Säure aufgelöst wird. Bevorzugte Porenbildner dieser Art sind Carbonate und Bicarbonate der Alkali- und Erdalkalimetalle. Alternativ hierzu können auch solche Stoffe verwendet werden, die bei den gewählten Beschichtungstemperaturen von 130 bis 170°C thermisch zersetzt werden. Geeignet hierfür sind Stoffe mit einer Zersetzungstemperatur zwischen 50 und 170°C. Dabei kann es sich zum Beispiel um Ammoniumcarbonat oder Ammoniumbicarbonat handeln.

Eine weitere Möglichkeit besteht in der Verwendung von Porenbildnern, die erst bei Temperaturen zersetzt werden, die oberhalb der Beschichtungstemperaturen liegen. Ein solcher Stoff ist zum Beispiel Ammoniumoxalat, welches erst bei 180°C thermisch zersetzt wird. Bei Verwendung solcher Porenbildner wird daher die EME-Einheit (Elektrode/Membran/Elektrode) vor der Rückprotonierung kurzzeitig auf eine Temperatur bis maximal 210°C erwärmt. Es hat sich gezeigt, daß das Ionomermaterial der EME-Einheit diese Maximaltemperatur bei kurzzeitiger Belastung bis etwa 10 Minuten Dauer ohne Schädigung übersteht, obwohl eine Dauerbelastung des Materials mit Temperaturen oberhalb von 180°C zur Unbrauchbarkeit für elektrochemische Zwecke führt.

Die Porenbildner können teilweise in der Dispersion löslich sein. Beim Trocknen der Elektrodenbeschichtung kristallisieren die gelösten Anteile wieder aus, wobei ungelöste Anteile des Porenbildners als Kristallisationskörner dienen können.

Das Verfahren ist sowohl für die Herstellung der Anode als auch der Kathode geeignet. Das beschriebene Herstellverfahren für die Gasdiffusionselektrode führt zu einer bimodalen Porenverteilung in der

## EP 0 797 265 A2

Elektrodenschicht. Die Gesamtporosität von 40 bis 75 % setzt sich daher aus kleinen Poren mit mittleren Durchmessern bis zu 0,5 µm und großen Poren mit mittleren Durchmessern von 1 bis 20 µm zusammen. Die kleinen Poren werden bei der Verdunstung der Lösungsmittel nach dem Aufsprühen der Beschichtungsdispersion auf die heiße Membran gebildet. Die großen Poren entstehen bei der Zersetzung oder der Herauslösung des Porenbildners. Ihr mittlerer Durchmesser kann daher durch die Korngröße des verwendeten Porenbildners beeinflußt werden.

Die bimodale Porenverteilung bewirkt eine Verbesserung des Stofftransports in der Elektrodenschicht. Durch die Makroporen kann das Reaktionsgas schnell in die Tiefe der Elektrodenschicht gelangen und das gebildete Reaktionswasser abgeführt werden. Die kleinen Poren übernehmen dann den Transport im ionenleitenden Polymer bis hin zu den Katalysatorpartikeln. Die hierbei zurückzulegenden Strecken sind nur noch kurz, so daß der verlangsamte Transport in den kleinen Poren die Leistungsfähigkeit der Elektrode nicht wesentlich beeinträchtigt. Eine deutliche Verbesserung des Transports in der Elektrodenschicht gegenüber konventionellen Beschichtungen wird erst bei Gesamtporositäten von mehr als 40 % beobachtet. Die Versorgung des Elektrokatalysators mit den Reaktionsmedien nimmt mit steigender Porosität zu. Mit steigender Porosität nimmt allerdings die Menge des verfügbaren Elektrokatalysators und des Ionomers in der Beschichtung ab. Damit verschlechtern sich mit steigender Porosität die Anbindung des Katalysators an das Ionomer sowie die ionische Leitfähigkeit der Beschichtung, so daß bei Porositäten oberhalb von 75 % sich die Leistungsdaten der Elektrodenschicht wieder verschlechtern.

Zur Herstellung der Beschichtungsdispersion wird eine Lösung des azidischen, protonenleitenden Ionomers in einem geeigneten Lösungsmittel verwendet. Eine solche Lösung ist kommerziell erhältlich. Es handelt sich dabei um eine 5 Gew.-% Ionomer enthaltende Lösung in einer Mischung aus Isopropanol und Wasser im Gewichtsverhältnis 9 : 1. In dieser Lösung werden Elektrokatalysator und Porenbildner dispergiert. Der Porenbildner weist eine Korngröße zwischen 0,1 und 10 µm auf. Zur Einstellung der Viskosität und der Verdampfungsgeschwindigkeit können der Dispersion weitere Hilfsstoffe zugegeben werden. Geeignet hierfür ist zum Beispiel Glycerin. Vorteilhaft ist auch die Zugabe von Tetrabutylammoniumhydroxid, welches die Thermoplastizität und Temperaturstabilität des Elektrodenionomers erhöhen kann. Tetrabutylammoniumhydroxid wird der Beschichtungsdispersion als letzte Komponente zugefügt.

Zur Beschichtung der Membran mit den Elektroden wird sie auf etwa 130 bis 170°C erwärmt und mit der Dispersion besprüht. Durch Sprühen der Dispersion auf die erwärmte Membran werden die Lösungsmittel forciert verdampft und die Elektrodenschicht getrocknet. Wurden Porenbildner verwendet, die sich schon bei den Temperaturen während der Beschichtung zersetzen, so ist nach der Trocknung die Porenbildung abgeschlossen. Andernfalls wird eine Elektrodenschicht erhalten, die zunächst nur eine gewisse Anfangsporosität aufweist, die vom Fachmann durch Auswahl der Lösungsmittel und der Membrantemperatur in engen Grenzen zwischen etwa 15 und 25 % variiert werden kann. Die Porenbildung wird in diesen Fällen erst durch Herauslösen des Porenbildners während der Rückprotonierung der EME-Einheit in Schwefelsäure beziehungsweise durch eine an die Trocknung anschließende Erwärmung bis auf eine Temperatur von maximal 210°C abgeschlossen.

Abhängig vom Gewichtsverhältnis des verwendeten Porenbildners zum Ionomer läßt sich so die Porosität der Elektrodenschicht bis auf 75 % erhöhen. Das Gewichtsverhältnis Porenbildner/Ionomer kann im Bereich zwischen 0,10 : 1 und 10 : 1 variiieren. Bei zu kleinem Anteil an Porenbildner erhöht sich die Porosität der fertigen Elektrode gegenüber ihrer Anfangsporosität nur unwesentlich. Gewichtsverhältnisse Porenbildner/Ionomer von größer als 10 : 1 führen zu mangelhaften Elektroden. Bevorzugt wird ein Gewichtsverhältnis von 1 : 1 angewendet.

Das Auftragen der Elektrodendispersion in einem Heißsprühverfahren (Aufsprühen der Dispersion auf die erwärmte Membran) führt bei geeigneter Viskosität und Feststoffgehalt (Elektrokatalysator und Porenbildner) zu einer gut haftenden Elektrodenschicht von weniger als 100 µm Dicke und nach Rückprotonierung zu einer definierten Porosität.

Die Porosität der Elektroden kann pyknometrisch durch Tränken der Elektroden mit Toluol im Vakuum und Ermitteln der Masseaufnahme an Toluol bestimmt werden. Die Porosität P der Elektroden errechnet sich hieraus als Verhältnis des Volumens des aufgenommenen Toluols zum Volumen der Elektrodenbeschichtung:

$$P = \frac{\text{Volumen des aufgenommenen Toluols}}{\text{Volumen der Elektrodenbeschichtung}} \cdot 100 [\%]$$

Das Volumen der Elektrodenbeschichtung ergibt sich aus der Fläche der Elektrode und der unabhängig mit einem Rasterelektronenmikroskop bestimmten Schichtdicke.

Im einzelnen wird die Porosität der Elektroden einer fertigen EME-Einheit wie folgt bestimmt:

1. Eine ausgestanzte EME-Scheibe (Durchmesser 25 mm) wird bei 100°C für 10 min. getrocknet und anschließend gewogen (Einwaage).
2. Überschichten der EME-Scheibe in einem Gefäß mit Toluol.
3. Evakuieren des Gefäßes bis zum Sieden des Toluols.

4. Belüften des Gefäßes und Abtupfen der EME-Scheibe mit einem Tuch zur Entfernung von Toluol auf der Oberfläche der Elektroden.

5. Wiegen der mit Toluol getränkten EME-Scheibe (Auswaage).

5 6. Bestimmen der in den Poren aufgenommenen Toluolmenge als Differenz von Aus- und Einwaage.

7. Berechnung der Porosität nach obiger Formel unter Berücksichtigung der Dichte von Toluol.

10 10 Die porösen Elektroden gemäß der Erfindung weisen eine zerklüftete Oberfläche auf. Ihre Schichtdicke kann daher nur als ein Mittelwert aus rasterelektronenmikroskopischen Aufnahmen ermittelt werden. Bei hochporösen Schichten ist dies mit einer erheblichen Unsicherheit verbunden. In diesen Fällen können die Meßfehler durch Normierung der Messung mit Hilfe einer Schicht geringer Porosität vermindert werden. Hierzu wird eine EME-Einheit ohne Porenbildner angefertigt und gemäß der US 5,211,984 heiß verpreßt. Die so hergestellten Elektroden haben eine glatte Oberfläche.

15 15 Ihre Dicke kann daher relativ genau bestimmt werden.

Die Porosität  $P_1$  dieser Elektrodenschicht wird nach dem oben beschriebenen Verfahren ermittelt, wobei  $m_{T1}$  die Masse des aufgenommenen Toluols und  $m_{E1}$  die Masse der Elektrodenbeschichtung ist. Zur Bestimmung der Porosität  $P_2$  einer hochporösen Elektrodenbeschichtung wird diese ebenfalls mit Toluol getränkt und es werden die Massen  $m_{T2}$  und  $m_{E2}$  bestimmt. Auf eine Ausmessung der Schichtdicke wird jedoch verzichtet. Vielmehr berechnet sich jetzt die 20 Porosität  $P_2$  unter Zuhilfenahme der Meßwerte der heiß gepreßten Elektrode zu:

$$P_2 = \left( \frac{m_{T1}m_{E2}(1 - P_1)}{m_{T2}m_{E1}P_1} + 1 \right)^{-1} \cdot 100 [\%]$$

25 25 Das erfindungsgemäße Verfahren liefert Elektroden mit verbesserten Stofftransporteigenschaften und geringeren Diffusionswiderständen der Gasdiffusionselektroden aufgrund der vorteilhaften Makroporosität, welche eine höhere Zellleistung und eine verbesserte Nutzung des Katalysators im Betrieb mit Luft im Vergleich zu herkömmlichen Verfahren ermöglichen. Das Verfahren ist preiswert und einfach in einen großtechnischen Maßstab zu übertragen und lässt sich auch auf andere Membranmaterialien, wie zum Beispiel sulfoniertes Polyethersulfon, anwenden.

30 30 Die folgenden Beispiele verdeutlichen das erfindungsgemäße Herstellverfahren. Es zeigen:

Figur 1: Vergleich der Leistungsdaten der konventionell hergestellten Elektrode-Membran-Einheit aus Vergleichsbeispiel 1 und Vergleichsbeispiel 2 mit den Leistungsdaten der erfindungsgemäßen Elektrode-Membran-Einheit nach Beispiel 1 bei Messungen mit Luft bzw. Sauerstoff als Kathodengas.

35 35 Figur 2: Vergleich der Leistungsdaten der konventionell hergestellten Elektrode-Membran-Einheit aus Vergleichsbeispiel 1 und Vergleichsbeispiel 2 mit den Leistungsdaten der erfindungsgemäßen Elektrode-Membran-Einheit nach Beispiel 2 bei Messungen mit Luft bzw. Sauerstoff als Kathodengas.

40 40 Figur 3: Vergleich der Leistungsdaten der konventionell hergestellten Elektrode-Membran-Einheit aus Vergleichsbeispiel 1 und Vergleichsbeispiel 2 mit den Leistungsdaten der erfindungsgemäßen Elektrode-Membran-Einheit nach Beispiel 3 bei Messungen mit Luft bzw. Sauerstoff als Kathodengas.

45 45 Figur 4: Vergleich der Leistungsdaten der konventionell hergestellten Elektrode-Membran-Einheit aus Vergleichsbeispiel 3 und Vergleichsbeispiel 4 mit den Leistungsdaten der erfindungsgemäßen Elektrode-Membran-Einheit nach Beispiel 1 bei Messungen mit Luft bzw. Sauerstoff als Kathodengas.

50 50 Figur 5: Schematische Darstellung des Querschnittes durch eine Elektrodenschicht.

55 55 Figur 5 zeigt einen schematischen Querschnitt durch eine erfindungsgemäße Elektrodenschicht. 1 bezeichnet die Polymermembran und 2 die Elektrodenschicht. Die Elektrode besteht aus dem ionenleitenden Polymer und den feinteiligen Pt/C-Katalysatorpartikeln, die in Figur 5 jedoch nicht dargestellt sind. Die Poren der Schicht setzen sich aus kleinen Poren 4, welche bei der Verdampfung der Lösungsmittel gebildet werden, und großen Poren 3 zusammen. Die großen Poren entstehen bei der Zersetzung bzw. Auflösung des Porenbildners.

In den folgenden Beispielen wurden erfindungsgemäße EME-Einheiten (Beispiele 1 bis 3) und zwei EME-Einheiten gemäß der US 5,211,984 als Vergleichsbeispiele hergestellt. In allen Fällen wurde eine Flächenkonzentration an Platin von 0,15 mg Pt/cm<sup>2</sup> angestrebt.

Als Festelektrolyt wurde eine Membran aus Nafion® 117 in der Na<sup>+</sup>-Form verwendet. Das protonenleitende Iono-

mer in der Beschichtungsdispersion für die Elektroden wurde jeweils durch Ionenaustausch mit Tetrabutylammoniumhydroxid in eine thermoplastische Modifikation überführt, die zu einer besseren Haftung der Beschichtung auf der Polymermembran führte.

Das Massenverhältnis Katalysator/Ionomer in der Beschichtungsdispersion wurde in allen Beispielen auf einen Wert von 2 eingestellt. Für das Massenverhältnis Porenbildner/Ionomer wurde in den erfindungsgemäßen Beispielen der Wert 1 gewählt.

#### Vergleichsbeispiel 1

10 In Anlehnung an Protocol I aus der US 5,211,984 wurde eine EME-Einheit wie folgt hergestellt: Es wurde eine Suspension aus 3,1 Gew.-% Pt/C-Katalysator (30 Gew.-% Pt auf Ruß Vulcan® XC-72), 31,4 Gew.-% einer 5 %igen Ionomerlösung in 90 Gew.-% Isopropanol und 10 Gew.-% Wasser, 37,7 Gew.-% Glycerin, 25,2 Gew.-% Wasser und 2,5 Gew.-% Tetrabutylammoniumhydroxid angefertigt und auf einen PTFE-Träger aufgepinselt. Dieser Elektrodenvorläufer wurde bei einer Temperatur von 150°C getrocknet. Anschließend wurde der Elektrodenvorläufer beidseitig auf die Ionomermembran (Nafion® 117) aufgelegt und bei einer Temperatur von 190°C sowie einem Druck von 100 bar verpreßt.

15 Nach dem Heißpressen wurde der PTFE-Träger von der Elektrode abgezogen.

Die Elektrode haftete gut auf der Membran. Nach der Rückprotonierung des Ionomeren in 1 N Schwefelsäure war die Herstellung der Elektroden abgeschlossen.

20 Die fertigen Elektroden hatten eine Dicke von 5 µm, eine Gesamtporosität von 20 % sowie eine Platinbeladung von 0,15 mg Pt/cm<sup>2</sup>.

Die Strom-Spannungs-Kurven einer solchen Membranbrennstoffzelle im Luft- und Sauerstoffbetrieb sind in den Figuren 1 bis 3, dargestellt.

#### Vergleichsbeispiel 2

25 Die Beschichtungsdispersion von Vergleichsbeispiel 1 wurde in Anlehnung an Protocol II aus US 5,211,984 auf die Nafion® 117-Membran aufgesprührt. Der Sprühvorgang erfolgte durch eine Schablone, um eine Elektrode der geforderten Größe zu erhalten. Dieser Vorgang kann nach einem kurzen Antrocknen der Elektrode mehrmals wiederholt werden. Nach dem vollständigen Trocknen der ersten Elektrode nach ca. 20 Minuten bei einer Temperatur von 150°C wurde die Gegenelektrode nach derselben Vorschrift aufgetragen. Die Rückprotonierung erfolgte in 1 N Schwefelsäure. Die Strom-Spannungs-Kurven dieser Zelle sind für den Luft- und Sauerstoffbetrieb in den Figuren 1 bis 3 dargestellt. Die Gesamtporosität der so hergestellten Elektroden betrug 35%, ihre Schichtdicke 10 µm und ihre Pt-Konzentration 0,15 mg Pt/cm<sup>2</sup>.

#### Vergleichsbeispiel 3

35 Es wurde eine weitere EME-Einheit nach Vergleichsbeispiel 1 angefertigt. In Abwandlung zu Vergleichsbeispiel 1 wurde der Beschichtungsdispersion 1,5 Gew.-% Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> als Porenbildner zugefügt.

40 Die fertigen Elektroden hatten eine Dicke von etwa 5 µm, eine Gesamtporosität von 40 % sowie eine Platinbeladung von 0,15 mg Pt/cm<sup>2</sup>. Die Strom-Spannungs-Kurven dieser EME-Einheit sind in Figur 4 dargestellt.

#### Vergleichsbeispiel 4

45 Es wurde eine Mischung aus Katalysator (20 Gew.-% Pt auf Ruß Vulcan® XC 72), Ionomerlösung, Glycerin und einer 20 %igen Lösung von Tetrabutylammoniumhydroxid (TBAOH) in Wasser hergestellt.

Um eine für den Siebdruck geeignete Konsistenz einzustellen, wurde die Paste im Umlufttrockenschrank bei 40 - 50°C eingeengt. Anschließend wurde Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> zugegeben und untergerührt. Mit Hilfe eines Dreiwalzwerkes wurde die Mischung dispergiert. Die entstehende Paste hatte folgende Zusammensetzung:

50

Katalysator	7,67 %
Nafion (Polymer)	2,56 %
Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	2,6 %
TBAOH	1 %
Glycerin	63,85 %
Alkohole, Wasser	22,32 %

55

Die Viskosität der Paste betrug 1,86 Pas bei einem Schergefälle von 100/s. Die Paste wurde durch ein VA-Stahl-Sieb (80 mesh, 150 µm Emulsionsstärke, Siebausschnittsfläche 5 cm x 5 cm) auf eine Nafion 117-Membran in Na<sup>+</sup>-Form aufgedrückt und bei 140°C getrocknet. Diese Prozedur wurde so lange wiederholt, bis eine Platinbeladung von 0,15 mg/cm<sup>2</sup> erreicht war. Anschließend wurde die Rückseite der Membran auf die gleiche Weise hergestellt.

Die Reprotonierung und die Zersetzung des Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> erfolgte in 1 N Schwefelsäure. Die fertigen Elektroden hatten eine Porosität von 31 % und eine Platinbeladung von 0,15 mgPt/cm<sup>2</sup>.

Die Strom-Spannungs-Kurven einer solchen Membranbrennstoffzelle im Luft- und Sauerstoffbetrieb sind in Figur 4 als Kurve VB4 dargestellt.

10

### Beispiel 1

Zur Herstellung einer Elektrode-Membran-Einheit nach dem erfindungsgemäßen Verfahren wurde eine Beschichtungsdispersion aus 3,1 Gew.-% Pt/C-Katalysator (30 % Pt), 30,9 Gew.-% einer 5 %igen Ionomerlösung in 90 Gew.-% Isopropanol und 10 Gew.-% Wasser, 37,2 Gew.-% Glycerin und 24,8 Gew.-% Wasser, 2,5 Gew.-% Tetrabutylammoniumhydroxid sowie 1,5 Gew.-% Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> nach dem im Vergleichsbeispiel 2 beschriebenen Verfahren auf eine auf 150°C geheizte mit Natriumionen beladene Nafion® 117 Membran aufgesprührt. Die Rückprotonierung und die Zersetzung des Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> erfolgt in 1 N Schwefelsäure. Die Strom-Spannungs-Kurven dieser Zelle, die höhere Zellspannungen und verminderte Stofftransportwiderstände als auch eine wesentlich verbesserte Katalysatornutzung in Luft erkennen lassen, sind in Figur 1 dargestellt. Die Gesamtporosität der so hergestellten Elektrode betrug 65%. Die Platin-Konzentration war gleich den Konzentrationen der Vergleichsbeispiele. Die mittlere Schichtdicke lag bei 15 - 20 µm.

### Beispiel 2

Es wurde eine weitere Elektrode-Membran-Einheit wie in Beispiel 1 beschrieben hergestellt. Im Unterschied zu Beispiel 1 wurde als Porenbildner 1,5 Gew.-% Ammoniumoxalat verwendet.

Die Zersetzung des Porenbildners erfolgte nach der Trocknung der Elektrode durch Erhöhen der Temperatur der Membran auf 180°C für die Dauer von 5 Minuten. Die anschließende Rückprotonierung wurde wie in Beispiel 1 in 1 N Schwefelsäure vorgenommen. Die Gesamtporosität der so hergestellten Elektrode betrug 48%. Schichtdicke und Platin-Konzentration waren gleich wie in Beispiel 1.

### Beispiel 3

Es wurde eine weitere Elektrode-Membran-Einheit wie in Beispiel 1 beschrieben hergestellt. Im Unterschied zu Beispiel 1 wurde als Porenbildner 1,5 Gew.-% Ammoniumcarbonat verwendet.

Das Ammoniumcarbonat zersetzte sich unter Porenbildung während des Trocknungsvorganges. Die Rückprotonierung wurde wieder in 1 N Schwefelsäure vorgenommen. Die Gesamtporosität dieser Elektrode betrug 42%. Schichtdicke und Platin-Konzentration waren gleich wie in Beispiel 1.

### Anwendungsbeispiel

Die Strom-Spannungskurven der in den obigen Beispielen hergestellten Elektrode-Membran-Einheiten wurden galvanostatisch quasi-stationär aufgenommen. Hierzu wurden die EME-Einheiten auf beiden Seiten mit Graphit-Papier als Gasverteiler und Stromabnehmer belegt und in einen Graphit-Zellenblock eingespannt. Die wirksame Elektrodenfläche betrug 25 cm<sup>2</sup>.

Die Zellentemperatur wurde während der Messungen auf 75°C konstant gehalten. Der anodenseitige Wasserstoffstrom betrug 300 ml/min bei einem Druck von 1 bar und wurde mit Wasserdampf entsprechend dem Gleichgewichtsdampfdruck bei 85°C befeuchtet. Kathodenseitig wurde die Zelle mit trockener Luft oder reinem Sauerstoff mit einem Volumenstrom von 300 ml/min beziehungsweise 150 ml/min versorgt.

Die Figuren 1 bis 4 zeigen jeweils die gemessenen Strom-Spannungskurven der erfindungsgemäßen Elektrode-Membran-Einheiten der Beispiele 1 bis 3 (B1, B2, B3) im Vergleich zu den Strom-Spannungs-Kurven der Elektrode-Membran-Einheiten der Vergleichsbeispiele 1 bis 4 (VB1, VB2, VB3, VB4).

Die erfindungsgemäßen Elektrode-Membraneinheiten zeigen aufgrund ihrer hohen Porosität wesentlich verbesserte Leistungsdaten bei Luftbetrieb. Dies gilt auch gegenüber den Vergleichsbeispielen 3 und 4, welche beide unter Verwendung von Porenbildner in der Beschichtungsdispersion in einem Heißpreßverfahren (VB3) und in einem Siebdruckverfahren (VB4) hergestellt wurden.

Einzig die erfindungsgemäße Kombination aus Heißsprühen und Porenbildner führt zu bisher nicht zugänglichen Porositäten über 40 % bei verbesserten Leistungsdaten im Luftbetrieb.

**Patentansprüche**

1. Gasdiffusionselektrode für Membranbrennstoffzellen auf einer protonenleitenden Polymermembran bestehend aus einem feinteiligen Elektrokatalysator, welcher in einem protonenleitenden Polymer dispergiert ist,  
5 **dadurch gekennzeichnet,**  
daß die Elektrode eine Gesamtporosität von mehr als 40 und weniger als 75 % aufweist.

2. Gasdiffusionselektrode nach Anspruch 1,  
dadurch gekennzeichnet,  
10 daß die Elektrode eine Platin-Konzentration im Bereich zwischen 0,01 und 4 mg Pt/cm<sup>2</sup> aufweist.

3. Gasdiffusionselektrode nach Anspruch 1 oder 2,  
dadurch gekennzeichnet,  
15 daß die Elektrode eine Dicke im Bereich zwischen 5 und 100 µm aufweist.

15 4. Verfahren zur Herstellung einer porösen Gasdiffusionselektrode für Membranbrennstoffzellen auf einer ionenleitenden Polymermembran durch Beschichten der Membran mit einer Dispersion aus einem feinteiligen Elektrokatalysator und wenigstens einem Porenbildner in einer Lösung eines ionenleitenden Polymers, wobei die Polymermembran in einer nichtazidischen, temperaturstabilen Modifikation vorliegt und während der Beschichtung auf eine Temperatur im Bereich zwischen 130 und 170°C erwärmt ist, Trocknen der Beschichtung und Rückprotonieren von Membran und Beschichtung in einer Säure,  
dadurch gekennzeichnet,  
20 daß der Porenbildner in feinteiliger Form mit einer mittleren Korngröße zwischen 0,1 und 10 µm vorliegt.

25 5. Verfahren nach Anspruch 4,  
dadurch gekennzeichnet,  
daß der Porenbildner in der Säure löslich ist.

30 6. Verfahren nach Anspruch 4,  
dadurch gekennzeichnet,  
daß der Porenbildner im Temperaturbereich zwischen 50 und 170°C thermisch zersetzbar ist.

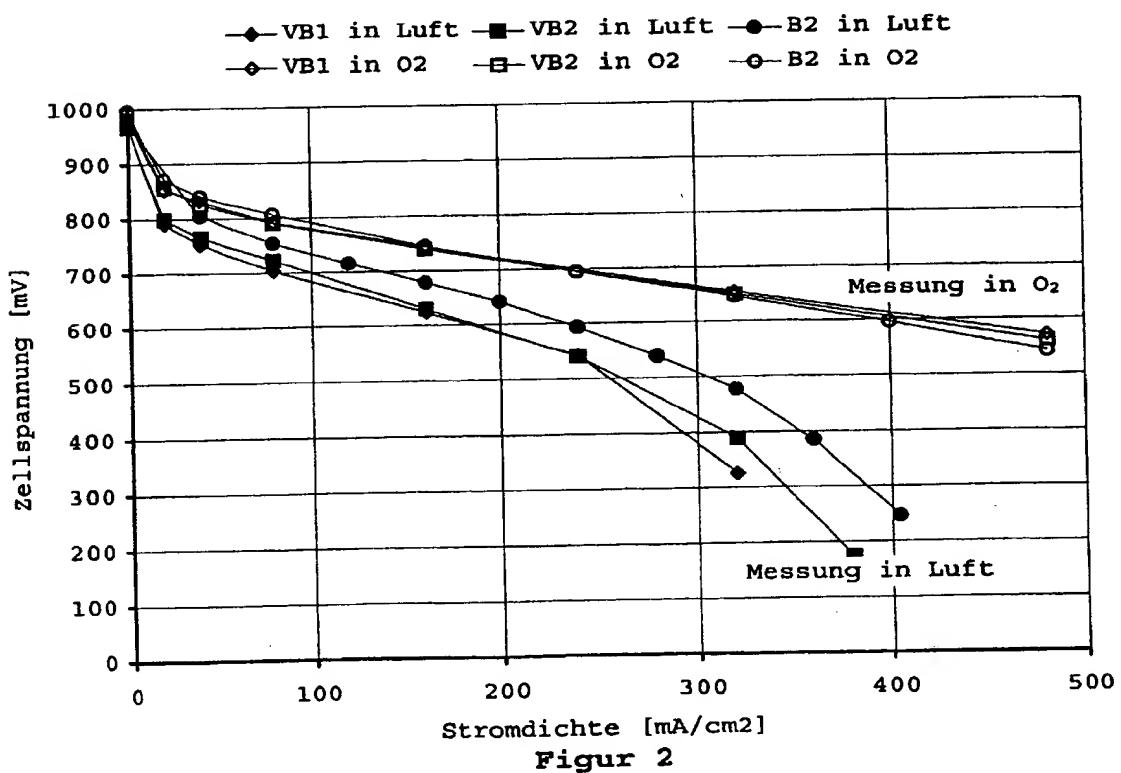
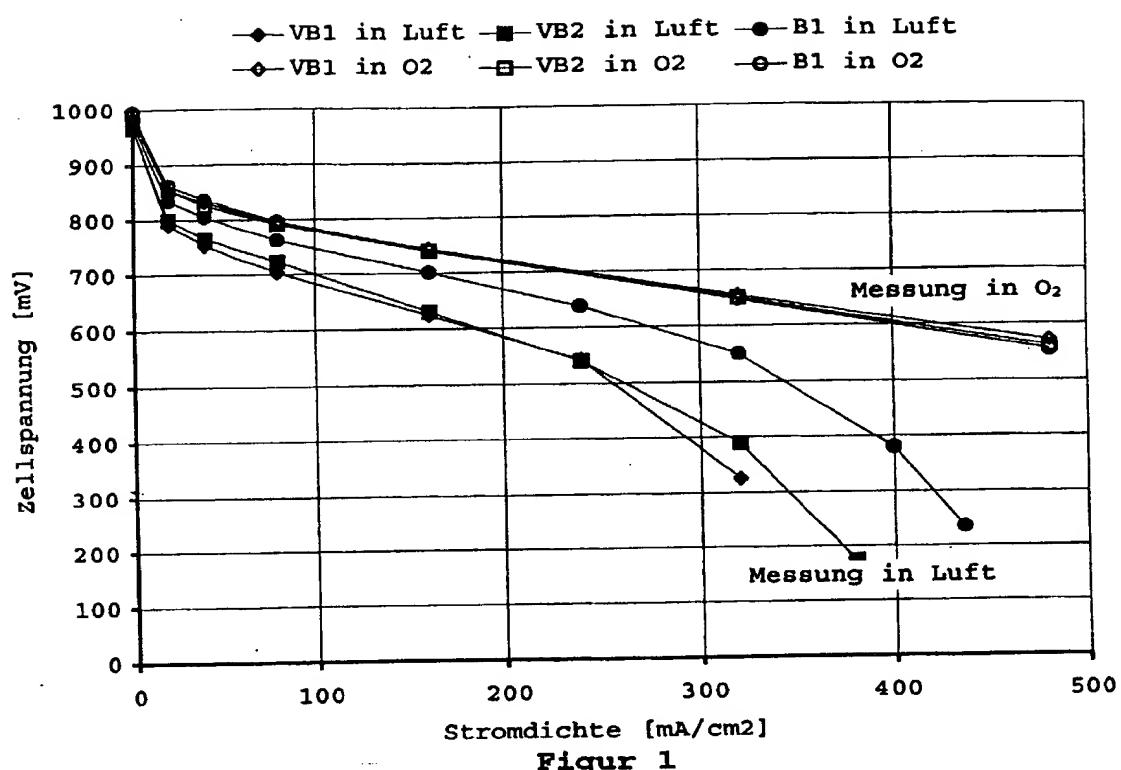
35 7. Verfahren nach Anspruch 4,  
dadurch gekennzeichnet,  
daß der Porenbildner im Temperaturbereich zwischen 170 und 210°C thermisch zersetzbar ist und die Elektrodenbeschichtung vor dem Rückprotonieren für die Dauer von bis zu 5 Minuten auf eine Temperatur von bis zu 210°C erwärmt wird.

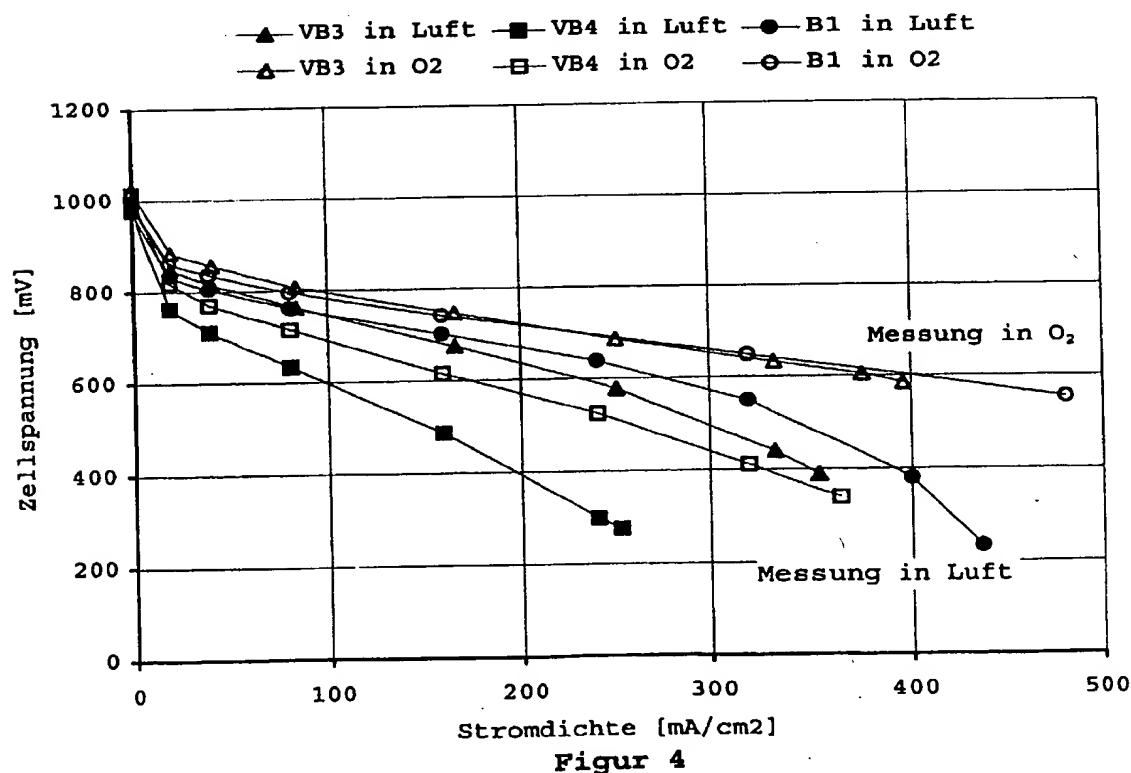
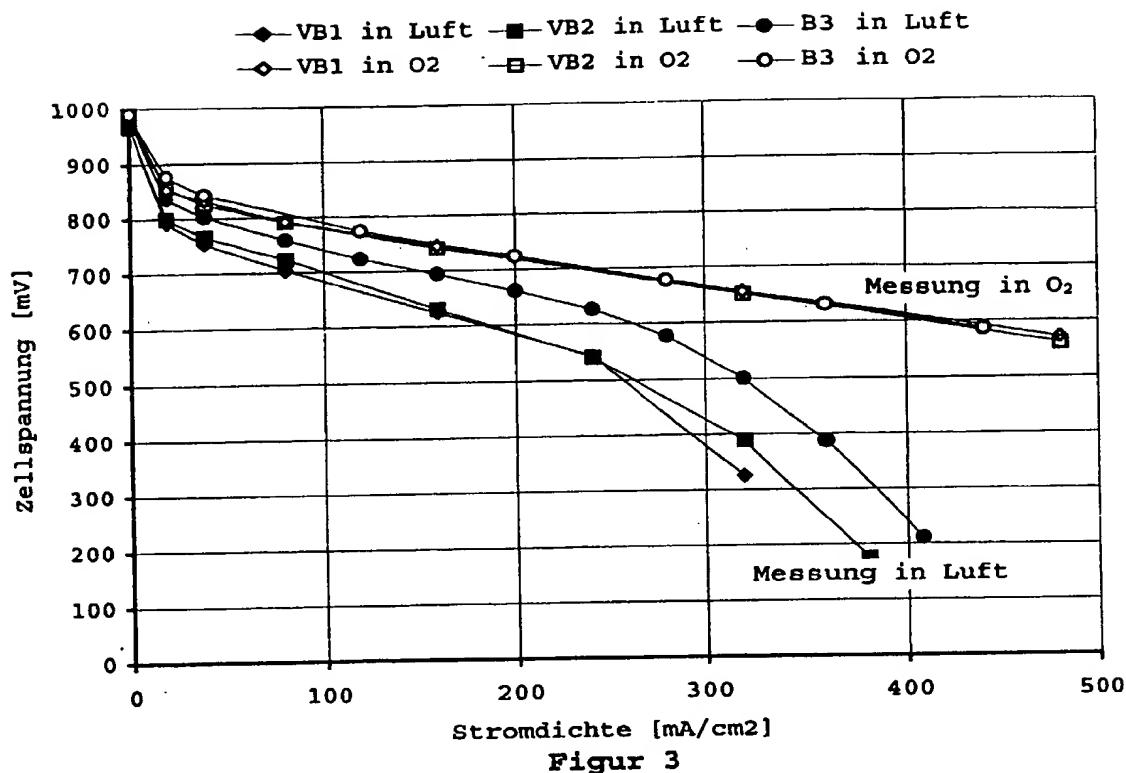
40 8. Verfahren nach Anspruch 4,  
dadurch gekennzeichnet,  
daß das Massenverhältnis von löslichem Ionomer und Porenbildner in der Beschichtungsdispersion im Bereich zwischen 0,01 : 1 und 10 : 1, bevorzugt 1 : 1 bis 1 : 2, gewählt wird.

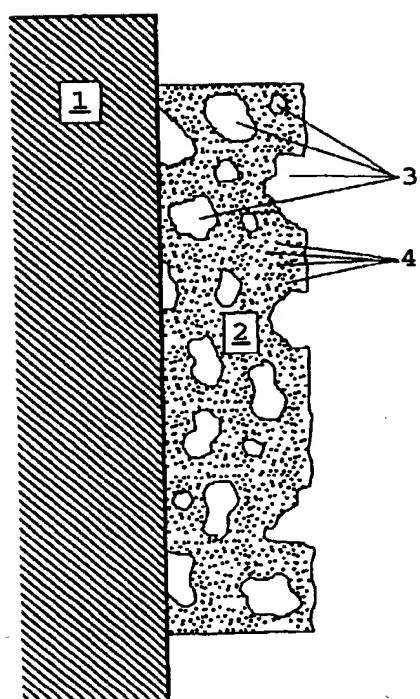
45 9. Verfahren nach Anspruch 5,  
dadurch gekennzeichnet,  
daß als Porenbildner Carbonate der Alkali- oder Erdalkalimetalle verwendet werden.

50 10. Verfahren nach Anspruch 6,  
dadurch gekennzeichnet,  
daß als Porenbildner Ammoniumcarbonat verwendet wird.

55 11. Verfahren nach Anspruch 7,  
dadurch gekennzeichnet,  
daß als Porenbildner Ammoniumoxalat verwendet wird.







**Figur 5**

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets

(11)

EP 0 797 265 A3



(12)

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(88) Veröffentlichungstag A3:  
26.07.2000 Patentblatt 2000/30

(51) Int. Cl.<sup>7</sup>: H01M 4/86, H01M 8/10

(43) Veröffentlichungstag A2:  
24.09.1997 Patentblatt 1997/39

(21) Anmeldenummer: 97104134.8

(22) Anmeldetag: 12.03.1997

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
DE FR GB IT NL

(72) Erfinder:

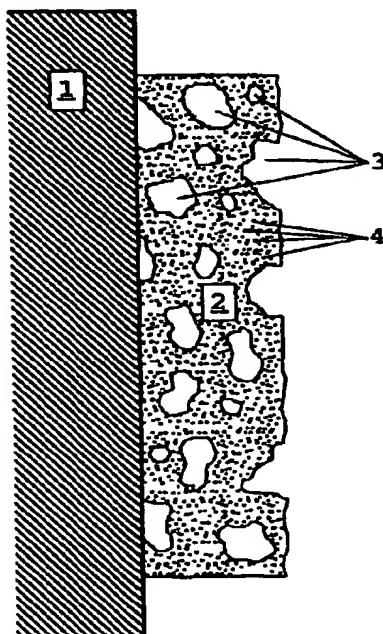
- Fischer, Andreas  
60386 Frankfurt/M. (DE)
- Wendt, Hartmut, Prof.Dr.  
64807 Dieburg (DE)
- Zuber, Ralf, Dr.  
63762 Grossostheim (DE)

(30) Priorität: 23.03.1996 DE 19611510

(71) Anmelder:  
Degussa-Hüls Aktiengesellschaft  
60287 Frankfurt am Main (DE)

### (54) Gasdiffusionselektrode für Membranbrennstoffzellen und Verfahren zu ihrer Herstellung

(57) Die Erfindung betrifft eine poröse Gasdiffusionselektrode (2) für Membranbrennstoffzellen auf einer ionenleitenden Polymermembran (1) sowie ein Verfahren zu ihrer Herstellung. Die erfundungsgemäße Elektrode enthält einen feinteiligen Elektrokatalysator, der in einem protonenleitenden Ionomer dispergiert ist und weist eine Porosität zwischen 40 und 75% auf. Sie liefert gegenüber bekannten Elektroden wesentlich verbesserte Leistungsdaten. Die Elektrode kann durch Verwendung von Porenbildnern hergestellt werden, die bei der Rückprotonierung der ionenleitenden Polymere mit Schwefelsäure aufgelöst oder durch Temperatureinwirkung zersetzt werden.



Figur 5



Europäisches  
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 97 10 4134

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betreff Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.CI6)
D, X	EP 0 622 861 A (DU PONT) 2. November 1994 (1994-11-02) * Seite 6, Zeile 37 – Zeile 39; Ansprüche 1,6,14 * * Seite 5, Zeile 45 – Zeile 47 *	1,2	H01M4/86 H01M8/10
E	WO 97 13287 A (DOW CHEMICAL CO) 10. April 1997 (1997-04-10) * Ansprüche 15-21,24 *	1-3	
A	EP 0 560 295 A (HITACHI LTD) 15. September 1993 (1993-09-15) * Tabelle 2 * * Seite 8, Zeile 29 – Zeile 37 *	1,2	
Y	AT 389 020 B (SCHUETZ PETER DIPLO. ING DR) 10. Oktober 1989 (1989-10-10) * Seite 8, Zeile 10 – Zeile 24 *	4,5,8	
D, Y	US 5 211 984 A (WILSON MAHLON S) 18. Mai 1993 (1993-05-18) * Spalte 6, Zeile 24 – Zeile 59; Anspruch 1 *	4,5,8	RECHERCHIERTE SACHGEBiete (Int.CI6)
E	EP 0 785 588 A (TOYOTA MOTOR CO LTD) 23. Juli 1997 (1997-07-23) * Spalte 10, Zeile 4 – Spalte 4, Zeile 18; Abbildungen 1,5 *	4,5,9	H01M C25B
A	CH 647 004 A (BBC BROWN BOVERI & CIE) 28. Dezember 1984 (1984-12-28) * Beispiel III *	4	
A	US 5 399 184 A (HARADA HIROYUKI) 21. März 1995 (1995-03-21) * Spalte 7, Zeile 14 – Spalte 9, Zeile 7; Ansprüche 5,6 *	1-4	
		-/-	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche	Prüfer	
DEN HAAG	29. Mai 2000	D'hondt, J	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtchriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur			
T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			



EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	
A	WO 95 20691 A (UNITED TECHNOLOGIES CORP) 3. August 1995 (1995-08-03) * Ansprüche 2,4,9 *	4	RECHERCHIERTE SACHGEBiete (Int.Cl.6)
A	WO 94 14203 A (FRAUNHOFER GES FORSCHUNG ;LEDJEFF KONSTANTIN (DE); NOLTE ROLAND (D) 23. Juni 1994 (1994-06-23) * Seite 15, Zeile 23 – Seite 18, Zeile 13 *	4	
P,A	EP 0 718 903 A (JAPAN GORE TEX INC) 26. Juni 1996 (1996-06-26) * Spalte 7, Zeile 15 – Zeile 32; Beispiel 8 *	4,10	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Rechercheort	Abschlußdatum der Recherche	Prüfer	
DEN HAAG	29. Mai 2000	D'hondt, J	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtchriftliche Offenbarung P : Zwischenfiteratur			
T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT  
ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 97 10 4134

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben.  
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am  
Diese Angaben dienen nur zur Orientierung und erfolgen ohne Gewähr.

29-05-2000

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
EP 0622861	A	02-11-1994	US	5330860 A	19-07-1994
			CA	2121937 A	27-10-1994
			DE	69407856 D	19-02-1998
			DE	69407856 T	06-08-1998
			JP	2842220 B	24-12-1998
			JP	7070782 A	14-03-1995
WO 9713287	A	10-04-1997	US	5702755 A	30-12-1997
			AU	713035 B	18-11-1999
			AU	7389096 A	28-04-1997
			CA	2233575 A	10-04-1997
			CN	1201554 A	09-12-1998
			EP	0853824 A	22-07-1998
			JP	10513006 T	08-12-1998
			US	5869416 A	09-02-1999
			US	5882810 A	16-03-1999
EP 0560295	A	15-09-1993	JP	5251086 A	28-09-1993
			DE	69302931 D	11-07-1996
			DE	69302931 T	10-10-1996
			US	5500292 A	19-03-1996
AT 389020	B	10-10-1989	AT	215286 A	15-02-1989
US 5211984	A	18-05-1993	US	5234777 A	10-08-1993
			CA	2080913 A	20-08-1992
			DE	69221881 D	02-10-1997
			DE	69221881 T	29-01-1998
			EP	0600888 A	15-06-1994
			WO	9215121 A	03-09-1992
EP 0785588	A	23-07-1997	JP	9199138 A	31-07-1997
CH 647004	A	28-12-1984	KEINE		
US 5399184	A	21-03-1995	JP	6020709 A	28-01-1994
			JP	6020710 A	28-01-1994
WO 9520691	A	03-08-1995	US	5470448 A	28-11-1995
			DE	69503222 D	06-08-1998
			DE	69503222 T	12-11-1998
			EP	0741803 A	13-11-1996
			JP	9511018 T	04-11-1997
			US	5651929 A	29-07-1997
WO 9414203	A	23-06-1994	DE	4241150 C	01-06-1994

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT  
ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 97 10 4134

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben.  
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am  
Diese Angaben dienen nur zur Orientierung und erfolgen ohne Gewähr.

29-05-2000

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 9414203 A		DE 59306542 D EP 0672305 A JP 8504293 T US 5723086 A	26-06-1997 20-09-1995 07-05-1996 03-03-1998
EP 0718903 A	26-06-1996	JP 8162132 A JP 8329962 A US 6054230 A JP 8213027 A	21-06-1996 13-12-1996 25-04-2000 20-08-1996

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**